$C_8H_{18}O$	$C_3H_7-\underset{\displaystyle C_2H_5}{\overset{\displaystyle C_2H_5}{\underset{\vert}{\overset{\vert}{C}}}}-OH$	3-éthyl hexan -3-ol (IIIaire)
$C_8H_{18}O$	$CH_3-CH-\underset{\displaystyle OH}{\overset{\displaystyle CH_3}{\underset{\vert}{\overset{\vert}{C}}}}-CH_2-CH_2-CH_3$	2,3-diméthylhexan-3ol
$C_6H_{14}O$	$CH_3-CH-\underset{\displaystyle OH}{\overset{\displaystyle C_2H_5}{\underset{\vert}{\overset{\vert}{CH}}}}-CH_3$	3-méthyl pentan -2-ol (II aire)

3

1°) Alcool : $CnH_{2n+2}O$

$M = n.Mc + (2n+2)M_H + M_0$

$= 12n + 2n + 2 + 16 = 14n + 18$

$\rightarrow n = \dfrac{M-12}{14} = 4$

La formule brute est $C_4H_{10}O$

2) a/ (A_1) ne s'oxyde pas : c'est un alcool tertiaire.

(A_2) s'oxyde en donnant (B_2)

(B_2) est une cétone car elle donne un précipité jaune avec le D.N.P.H et ne rosit pas le réactif de schiff et par conséquent (A_2) est un alcool secondaire.

b/ (B_2) est une cétone à 4 atomes de carbone.

Qarray.tn -Aqra Blech- Qarray.tn